



## DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

<b>(51) Classification internationale des brevets <sup>5</sup> :</b>  <b>A61K 7/032, 7/48, 7/06</b>	<b>A1</b>	<b>(11) Numéro de publication internationale:</b> <b>WO 91/12793</b>  <b>(43) Date de publication internationale:</b> 5 septembre 1991 (05.09.91)
<b>(21) Numéro de la demande internationale:</b> PCT/FR91/00142 <b>(22) Date de dépôt international:</b> 21 février 1991 (21.02.91)  <b>(30) Données relatives à la priorité:</b> 90/02578 1er mars 1990 (01.03.90) FR  <b>(71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US):</b> L'OREAL [FR/FR]; 14, rue Royale, F-75008 Paris (FR).  <b>(72) Inventeurs; et</b> <b>(75) Inventeurs/Déposants (US seulement) :</b> ARRAUDEAU, Jean-Pierre [FR/FR]; 308, rue Lecourbe, F-75015 Paris (FR). PATRAUD, Jeanne [FR/FR]; Tour Palerme, 1216, boulevard Masséna, F-75013 Paris (FR). PIOT, Bertrand [FR/FR]; 8 bis, boulevard Pereire, F-75017 Paris (FR).		<b>(74) Mandataire:</b> MICHARDIERE. Bernard; Cabinet Peuscet, 68, rue d'Hauteville, F-75010 Paris (FR).  <b>(81) Etats désignés:</b> AT (brevet européen), AU, BE (brevet européen), CA, CH (brevet européen), DE (brevet européen), DK (brevet européen), ES (brevet européen), FR (brevet européen), GB (brevet européen), GR (brevet européen), IT (brevet européen), JP, LU (brevet européen), NL (brevet européen), SE (brevet européen), US.  <b>Publiée</b> <i>Avec rapport de recherche internationale.</i>
<b>(54) Title:</b> WATER RESISTANT COMPOSITION FOR COATING EYELASHES. AND PREPARATION METHOD THEREFOR		
<b>(54) Titre:</b> COMPOSITION RESISTANTE A L'EAU POUR LE REVETEMENT DES CILS, ET SON PROCÉDE DE PREPARATION		
<b>(57) Abstract</b>  <p>The disclosed composition containing, in a manner known per se, at least one wax, at least one consistency agent and at least one volatile organic solvent and the optional conventional ingredients (fillers, pigments, vitamins, amino acids, etc.) is characterised in that it contains an aqueous solution of at least one hydrosoluble film-forming polymer (derivatives of keratin, chitine, chitosane, cellulose; acrylic polymers; polyvinylpyrrolidones and vinyl copolymers; natural polymers; ethylene polymers; oxyethylenated silicones, etc.). The particularity of this mascara is to obtain an increased resistance to water of the product by introducing an aqueous solution of hydrosoluble substances in an anhydrous formulation. The system contains no emulsifying agent and nevertheless allows a stable composition to be obtained containing approximately 10 % water in a completely hydrophobic medium.</p>		
<b>(57) Abrégé</b>  <p>Cette composition contenant, de façon connue, au moins une cire, au moins un agent de consistance et au moins un solvant organique volatil et les ingrédients éventuels classiques (charges, pigments, vitamines, acides aminés, etc.) est caractérisée par le fait qu'elle contient une solution aqueuse d'au moins un polymère filmogène hydrosoluble (dérivés de kératine, de chitine ou de chitosane, de cellulose; polymères acryliques; polyvinylpyrrolidones et copolymères vinyliques; polymères naturels; polymères de l'éthylène; silicones oxyéthylénés, etc.). L'originalité de ce mascara est d'obtenir une augmentation de la résistance à l'eau du produit par l'introduction d'une solution aqueuse de substances hydrosolubles dans une formule anhydre. Le système ne contient pas d'émulsifiant et permet néanmoins d'avoir une composition stable contenant environ 10 % d'eau dans un milieu parfaitement hydrophobe.</p>		

# **UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION**

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Autriche	ES	Espagne	MG	Madagascar
AU	Australie	FI	Finlande	ML	Mali
BB	Barbade	FR	France	MN	Mongolie
BE	Belgique	GA	Gabon	MR	Mauritanie
BF	Burkina Faso	GB	Royaume-Uni	MW	Malawi
BG	Bulgarie	GN	Guinée	NL	Pays-Bas
BJ	Bénin	GR	Grèce	NO	Norvège
BR	Brésil	HU	Hongrie	PL	Pologne
CA	Canada	IT	Italie	RO	Roumanie
CF	République Centrafricaine	JP	Japon	SD	Soudan
CG	Congo	KP	République populaire démocratique de Corée	SE	Suède
CH	Suisse	KR	République de Corée	SN	Sénégal
CI	Côte d'Ivoire	LI	Liechtenstein	SU	Union soviétique
CM	Cameroun	LK	Sri Lanka	TD	Tchad
CS	Tchécoslovaquie	LU	Luxembourg	TG	Togo
DE	Allemagne	MC	Monaco	US	Etats-Unis d'Amérique
DK	Danemark				

COMPOSITION RESISTANTE A L'EAU POUR LE REVETEMENT DES  
CILS, ET SON PROCEDE DE PREPARATION.

La présente invention porte sur une composition cosmétique résistante à l'eau, pour le revêtement  
5 des cils. Une telle composition, lorsqu'elle est destinée au maquillage des cils, contient généralement des pigments et est alors appelée "mascara" ; dans le cas où elle ne comporte pas de pigments, elle constitue simplement une base de maquillage des cils ou une  
10 base traitante pour les cils. La présente invention porte également sur un procédé de préparation de cette nouvelle composition.

Les mascaras résistants à l'eau, qui sont actuellement sur le marché, sont des produits anhydres  
15 à base de solvants organiques non-aqueux. L'inconvénient majeur de ces mascaras est leur médiocre propriété d'allongement, inférieure, dans tous les cas, à celle des mascaras non résistants à l'eau. Il existe aussi des mascaras résistants à l'eau  
20 se présentant sous la forme d'émulsions eau-dans-l'huile ; cependant, leur résistance à l'eau n'est pas satisfaisante.

La société déposante a constaté, d'une façon tout à fait surprenante, que, lorsqu'on introduit,  
25 dans une composition de mascara résistante à l'eau anhydre typique, une solution aqueuse d'au moins un polymère filmogène hydrosoluble, il est possible d'augmenter de façon substantielle la résistance à l'eau du mascara, d'obtenir simultanément une composition  
30 qui, bien que contenant de l'eau dans un milieu parfaitement hydrophobe, soit stable sans la présence d'un agent émulsionnant, et également d'obtenir un mascara ayant des propriétés cosmétiques supérieures à celles des mascaras résistants à l'eau connus à ce  
35 jour, notamment du point de vue de la rapidité du maquillage, de la facilité d'application, de

l'allongement et du recourbement des cils. Il faut noter que l'addition du polymère filmogène en l'absence d'eau ne permet pas d'améliorer les qualités du mascara. La présence d'eau dans le polymère  
5 filmogène est donc nécessaire.

L'introduction d'une solution aqueuse de substances hydrosolubles, ou d'eau, dans des produits cosmétiques normalement anhydres a déjà été décrite, en particulier dans la demande de brevet japonais n°  
10 61/83110, mais il s'agit, dans ce cas, d'un produit cosmétique à usage cutané, en particulier d'un rouge à lèvres, dont le but est l'apport de substances hydratantes et le dépôt d'un film gras et humide sur les lèvres ; selon ce document, on disperse de l'eau ou  
15 une solution aqueuse d'une substance hydrosoluble, dans un rouge à lèvres ou une base de rouge à lèvres, en présence d'un ou de plusieurs agents dispersants choisis parmi le cholestérol, les phytostérols, les phospholipides et les saponines. La présence d'agents  
20 dispersants, tels que les stérols, est indispensable à la réalisation et à la stabilité de ces produits, car lesdits dispersants permettent d'incorporer la phase aqueuse dans la base anhydre.

Il a été vérifié que la composition  
25 cosmétique de maquillage pour les cils selon l'invention est tout à fait réalisable en l'absence de stérols, lesquels peuvent être néanmoins présents dans la formule à de très faibles concentrations, par l'intermédiaire de cires.

30 La présente invention a donc pour objet le produit industriel nouveau que constitue une composition résistante à l'eau, pour le revêtement des cils, contenant au moins une cire, au moins un agent de consistance, et au moins un solvant organique volatil,  
35 caractérisée par le fait qu'elle contient, en outre, une solution aqueuse d'au moins un polymère filmogène

hydrosoluble.

Le (ou les) polymère(s) filmogène(s) est (ou sont) choisi(s), notamment, dans le groupe formé par :

- les dérivés de kératine, tels que les  
5       hydrolysats de kératine et les kératines sulfoniques ;
- les dérivés de chitine ou de chitosane anioniques, cationiques, amphotères ou non ioniques ;
- 10       - les dérivés de cellulose, tels que l'hydroxyéthylcellulose, l'hydroxypropylcellulose, la méthyl cellulose, l'éthylhydroxyéthylcellulose, la carboxyméthylcellulose, ainsi que les dérivés quaternisés de la cellulose ;
- 15       - les polymères acryliques, tels que les polyacrylates et les polyméthacrylates, ainsi que les copolymères acryliques ;
- les polyvinylpyrrolidones et les copolymères vinyliques, tels que le copolymère de l'éther  
20       méthylvinylique et de l'anhydride malique, ou le copolymère de l'acétate de vinyle et de l'acide crotonique ;
- les polymères naturels, tels que :
  - . les gommes arabiques, la gomme de guar, les  
25       dérivés du xanthane et la gomme de karaya ;
  - . les alginates et les carraghénates ;
  - . les glycoaminoglycanes, l'acide hyaluronique et ses dérivés ;
- les polymères de l'éthylène, tels que les  
30       polyéthylèneglycols ; et
- les silicones oxyéthylénées.

La concentration en polymère(s) filmogène(s) hydrosoluble(s) dans la solution aqueuse est comprise notamment entre environ 0,1 et 55 % en poids de  
35       matières actives, et la concentration en phase aqueuse, par rapport au poids total de la composition,

est comprise notamment entre environ 1 et 35 % en poids.

La (ou les) cire(s) est (ou sont) choisie(s) notamment parmi les cires animales, végétales, 5 minérales, synthétiques et les fractions diverses de cires naturelles, toutes ces cires ayant, en règle générale, un point de fusion compris entre 60 et 110°C, et une pénétration à l'aiguille, à 25°C, comprise entre environ 3 et 40, telle que mesurée 10 selon la norme américaine ASTM D5 ou selon la norme française NFT 004. Le principe de la mesure de la pénétration d'une aiguille selon ces deux normes consiste à mesurer la profondeur, exprimée en dixièmes de millimètre, à laquelle pénètre une aiguille normalisée 15 (pesant 2,5 g, placée dans un porte-aiguille pesant 47,5 g, soit au total, 50 g), placée sur la cire pendant 5 secondes.

Parmi les cires animales que l'on peut utiliser, on peut citer entre autres les cires 20 d'abeille, les cires de lanoline et les cires d'insecte de Chine. Parmi les cires végétales, on peut citer, entre autres, les cires de Carnauba, de Candelilla, d'Ouricurry, les cires de fibres de liège, les cires de canne à sucre et les cires du Japon. 25 Parmi les cires minérales, on peut citer, en particulier, les paraffines, les cires microcristallines, les cires de lignite (Montan wachs) et les ozokérites. Parmi les cires synthétiques, on peut citer, en particulier, les cires de polyéthylène, les cires obtenues 30 par la synthèse de Fischer et Tropsch, et les polymères cireux ainsi que leurs esters. Toutes ces cires sont bien connues de l'homme du métier.

De préférence, la (ou les) cire(s) utilisée(s) selon l'invention est (ou sont) solide(s) 35 et rigide(s) à une température inférieure à 50°C. De plus, la concentration en cire(s), par rapport au

poids total de la composition, est comprise notamment entre environ 2 et 40 % en poids.

Le (ou les) agent(s) de consistance est (ou sont) choisi(s) notamment dans le groupe formé par les argiles modifiées organiquement, telles que les montmorillonites et les dérivés d'hectorite, par exemple, la bentonite. La concentration en agent(s) de consistance par rapport au poids total de la composition est comprise notamment entre environ 5 et 15 % en poids.

Le (ou les) solvant(s) organique(s) volatil(s) est (ou sont) choisi(s) notamment dans le groupe formé par l'isoparaffine, l'essence de térébenthine, l'alcool isopropylique, l'alcool éthylique, le white spirit et les dérivés de silicone volatils ; la concentration en solvant(s) organique(s) volatil(s) par rapport au poids total de la composition est comprise notamment entre environ 35 et 50 % en poids.

Par ailleurs, la composition selon l'invention peut également contenir jusqu'à 10 % en poids, par rapport au poids total de la composition, d'au moins une charge. Les charges sont essentiellement destinées à augmenter les caractéristiques de couvrance du produit et sont notamment les poudres habituellement utilisées dans les produits cosmétiques, telles que le talc, l'amidon, le kaolin et les polyamides.

La composition selon l'invention peut également contenir au moins un pigment, dans une proportion pouvant aller jusqu'à 20 % en poids par rapport au poids total de la composition, suivant la coloration et l'intensité de la coloration que l'on cherche à obtenir. On peut cependant, comme indiqué ci-dessus, envisager de réaliser une composition sans pigments, laquelle constitue alors une base de maquillage des

cils ou une base traitante résistante à l'eau, pour les cils.

Les pigments utilisables sont choisis notamment parmi les pigments minéraux, les pigments organiques, les pigments nacrés et les pigments enrobés.

Parmi les pigments minéraux, on peut citer, à titre d'exemples :

- 10 - le dioxyde de titane (rutil ou anatase), éventuellement traité en surface et codifié dans le Color Index sous la référence CI 77891 ;
- les oxydes de fer noir, jaune, rouge et brun, codifiés sous les références CI 77499, 77492, 77491 ;
- 15 - le violet de manganèse (CI 77742) ;
- le bleu outremer (CI 77007) ;
- l'oxyde de chrome (CI 77288) ;
- l'hydrate de chrome (CI 77289) ; et
- le bleu ferrique (CI 77510).

20 Parmi les pigments organiques, on peut citer, en particulier les pigments certifiés aux Etats-Unis d'Amérique par la FOOD & DRUG ADMINISTRATION sous les dénominations :

- D & C red n° 19 (CI 45170) ;
- 25 - D & C red n° 9 (CI 15585) ;
- D & C red n° 30 (CI 73360) ;
- D & C red n° 3 (CI 45430) ;
- D & C red n° 21 (CI 45380) ;
- D & C red n° 27 (CI 45410) ;
- 30 - D & C red n° 13 (CI 15630) ;
- D & C red n° 7 (CI 15850 - 1) ;
- D & C red n° 6 (CI 15850 - 2) ;
- D & C red n° 36 (CI 12085) ;
- D & C orange n° 10 (CI 45425) ;
- 35 - D & C orange n° 4 (CI 15510) ;
- D & C orange n° 5 (CI 45370) ;



7

- D & C yellow n° 6 (CI 15985) ;
- D & C yellow n° 5 (CI 19140) ;

ainsi que :

- le noir de carbone (CI 77266) ; et
- 5 - les laques à base de carmin de cochenille (CI 75470).

Les pigments nacrés peuvent être choisis notamment parmi :

- 10 - les pigments nacrés blancs, tels que le mica recouvert d'oxyde de titane, l'oxychlorure de bismuth ; et
- les pigments nacrés colorés, tels que le mica titane avec des oxydes de fer, le mica titane avec du bleu ferrique, ou de l'oxyde de chrome,
- 15 le mica titane avec un pigment organique du type précité, ainsi que ceux à base d'oxychlorure de bismuth ;
- les pigments enrobés tels que ceux obtenus à partir des pigments listés ci-dessus et dont la
- 20 surface a été traitée par diverses substances comme, par exemple, des acides aminés, des silicones, des sels métalliques ou du collagène.

Les compositions selon l'invention peuvent également contenir, en plus des composants mentionnés

25 précédemment, des ingrédients utilisés de façon classique dans les compositions de maquillage pour les cils, et choisis notamment parmi les adoucissants, les conservateurs, les séquestrants, les parfums, les épaississants, les huiles, les silicones, les agents

30 de cohésion, les polymères non-filmogènes, les agents alcalinisants ou acidifiants, et les agents reconnus pour leur action bénéfique sur les cils, tels que les vitamines ou les acides aminés.

La présente invention a également pour objet

35 un procédé de préparation d'une composition résistante à l'eau pour le revêtement des cils, telle qu'elle a

été définie ci-dessus, ce procédé étant caractérisé par le fait que :

- 5       - dans une première étape, on mélange les composants de la phase grasse et les éventuels additifs liposolubles ;
- dans une seconde étape, on ajoute au mélange ainsi obtenu, les charges et/ou pigments éventuels, puis le (ou les) solvant(s) organique(s) volatil(s);
- 10   et
- dans une troisième étape, on disperse dans le mélange résultant, la phase aqueuse contenant le (ou les) polymère(s) filmogène(s) hydrosoluble(s) et les éventuels additifs et/ou
- 15   ingrédients actifs hydrosolubles.

Pour mieux faire comprendre l'objet de l'invention, on va en décrire maintenant, à titre d'exemples purement illustratifs et non limitatifs, plusieurs modes de mise en oeuvre. Les exemples 1 à 9  
20   sont des exemples de formulation de différents mascaras qui sont préparés conformément au mode opératoire général défini ci-dessus. Ces mascaras, bien que ne contenant pas d'émulsifiant, sont stables; ils ont été appliqués sur des cils par des  
25   utilisatrices et ils ont tous donné satisfaction. Les exemples 10 à 12 décrivent des tests comparatifs et les résultats entre des mascaras de l'invention et un mascara classique résistant à l'eau, la différence  
30   étant la présence, dans les premiers, d'une solution aqueuse de polymère filmogène hydrosoluble.

Exemple 1 :

On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :

	Cire de paraffine .....	12	g
35	Alcool de lanoline .....	15	g
	Amidon .....	2	g

- |    |   |      |   |
|----|---|------|---|
|    | Oxyde de fer .....  | 5    | g |
|    | Isoparaffine .....  | 45   | g |
|    | Montmorillonite .....   | 8    | g |
|    | Panthénol .....   | 3    | g |
| 5  | Pyrrolidone carboxylate de chitosonium, vendu sous la dénomination "KYTAMER PC" par la société "AMERCHOL" ..... | 3    | g |
|    | Eau .....   | 7    | g |
|    | Conservateurs .....   | qs   |   |
| 10 | <u>Exemple 2 :</u>  |      |   |
|    | On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :  |      |   |
|    | Cire de Carnauba .....  | 12   | g |
|    | Alcool de lanoline .....  | 15   | g |
| 15 | Amidon .....  | 2    | g |
|    | Oxyde de fer .....  | 5    | g |
|    | Isoparaffine .....  | 45   | g |
|    | Montmorillonite .....   | 8    | g |
|    | Hydrolysate de kératine vendu sous la   |      |   |
| 20 | dénomination "KERASOL" par la société "CRODA CHEMICALS".....  | 2,5  | g |
|    | Eau .....   | 10,5 | g |
|    | Conservateurs .....   | qs   |   |
|    | <u>Exemple 3 :</u>  |      |   |
| 25 | On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :  |      |   |
|    | Cire d'abeille naturelle .....  | 12   | g |
|    | Paraffine .....   | 15   | g |
|    | Amidon .....  | 2    | g |
| 30 | Oxyde de fer .....  | 5    | g |
|    | Isoparaffine .....  | 45   | g |
|    | Montmorillonite .....   | 8    | g |
|    | Cystéine .....  | 0,5  | g |
|    | Hydroxyproline .....  | 0,5  | g |
| 35 | Copolymère méthochlorure de vinylimidazolinium/pyrrolidone vinylique (rapport en poids : 30/70),                |      |   |

10

vendu sous la dénomination "LUVIQUAT FC 370" par

la société "BASF" .....	4	g
Eau .....	8	g
Conservateurs .....	qs	

5. Exemple 4 :

On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :

Paraffine .....	12	g
Alcool de lanoline .....	15	g
10 Talc .....	2	g
Oxyde de fer .....	5	g
Isoparaffine .....	45	g
Montmorillonite .....	8	g
Copolymère acrylamide/chlorure de diméthyl		
15 diallylammonium en solution dans l'eau, à		
7 % de matières sèches, vendu sous la		
dénomination "MERQUAT 550" par la société		
"MERCK" .....	2	g
Eau .....	11	g
20 Conservateurs .....	qs	

Exemple 5 :

On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :

Cire d'abeille modifiée .....	10	g
25 Paraffine .....	10	g
Amidon .....	2	g
Oxyde de fer .....	7	g
Isoparaffine .....	50	g
Montmorillonite .....	8	g
30 Hydroxyéthylcellulose/chlorure de diallyl		
diméthyl ammonium, vendu sous la dénomination		
"CELQUAT L200" par la société		
"NATIONAL STARCH" .....	1,5	g
Eau .....	11,5	g
35 Conservateurs .....	qs	

Exemple 6 :

On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :

	Cire d'abeille naturelle .....	10	g
5	Paraffine .....	6	g
	Ozokérite .....	6	g
	Talc .....	2	g
	Oxyde de fer .....	5	g
	Montmorillonite .....	8	g
10	Isoparaffine .....	50	g
	Copolymère de pyrrolidone vinylique/acétate de vinyle, vendu sous la dénomination "PVP/VA W-735" par la société "GAF CORP." .....	3	g
	Eau .....	10	g
15	Conservateurs .....	qs	

Exemple 7 :

On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :

	Cire de paraffine .....	10	g
20	Alcool de lanoline .....	13	g
	Amidon .....	2	g
	Oxyde de fer .....	5	g
	Isoparaffine .....	41,5	g
	Montmorillonite .....	8	g
25	Panthénol .....	5	g
	Gomme arabique .....	8,5	g
	Eau .....	7	g
	Conservateurs .....	qs	

Exemple 8 :

30 On prépare un mascara résistant à l'eau formulé comme suit :

	Cire de paraffine .....	12	g
	Acide stéarique .....	17	g
	Amidon .....	1	g
35	Oxyde de fer .....	5	g
	Isoparaffine .....	44,5	g

12

	Montmorillonite .....	10	g
	Pyrrolidone carboxylate de chitosonium, vendu sous la dénomination "KYTAMER PC" par la société "AMERCHOL" .....	1,5	g
5	Eau .....	9	g
	Conservateurs .....	qs	

Exemple 9 :

On prépare un mascara résistant à l'eau for-

10 mulé comme suit :

	Cire de paraffine .....	12	g
	Acide oléique .....	12	g
	Huile végétale .....	6	g
	Amidon .....	1	g
15	Oxyde de fer .....	5	g
	Isoparaffine .....	41	g
	Montmorillonite .....	10	g
	Hydroxyproline .....	0,5	g
	Cystéine .....	0,5	g
20	Hydroxypropylméthylcellulose vendue sous la dénomination "METHOCEL E" par la société "DOW CHEMICAL" .....	2	g
	Eau .....	10	g
	Conservateurs .....	qs	

25 EXEMPLE 10

On prépare un mascara résistant à l'eau for-

mulé comme suit :

	Cire d'abeilles naturelle .....	12	g
	Paraffine .....	10	g
30	Cire de Carnauba .....	7	g
	Amidon .....	2	g
	Oxyde de fer .....	5	g
	Isoparaffine .....	47,8	g
	Montmorillonite .....	7,5	g
35	Glutamate de chitosane vendu sous la dénomination "SEA CURE 110"		

13

par la société "PROTAN" ..... 0,7 g  
 Eau ..... 8 g  
 Conservateurs ..... qs

Exemple 11 : (Comparatif)

5 On a demandé à 86 utilisatrices de tester  
 successivement les deux mascaras suivants,  
 l'applicateur étant identique :

1) Mascara A : mascara classique résistant à  
 l'eau, ayant la formulation suivante :

10 Cire de Carnauba ..... 13,8 g  
 Alcool de lanoline ..... 17,2 g  
 Amidon ..... 2,3 g  
 Oxyde de fer ..... 5,7 g  
 Isoparaffine ..... 51,8 g  
 15 Montmorillonite ..... 9,2 g

2) Mascara B : mascara selon l'invention  
 correspondant à la formulation du mascara "A"  
 où l'on a ajouté 10 % en poids, d'une solution  
 aqueuse (à 13 % en poids de matières sèches)  
 20 d'un hydrolysate de kératine vendu sous la  
 dénomination "KERASOL" par la société  
 "CRODA CHEMICALS".

On leur a ensuite demandé de donner leur  
 avis sur différents paramètres, et de noter sur 10 ces  
 25 deux mascaras, critère par critère, et globalement.  
 Les avis exprimés en pourcentage et les notes ainsi  
 données figurent dans le Tableau ci-après :

Paramètres		Mascara A % des avis exprimés	Mascara B % des avis exprimés
Facilité d'application	Facile Assez facile Plutôt difficile Difficile	51 19 17 13	71 14 14 1
	Note moyenne/10	6,36	7,40
Charge	Bonne Trop importante Insuffisante Irrégulière	44 20 34 2	61 22 15 2
	Note moyenne/10	6,03	7,06
Allongement	Bon Assez bon Insuffisant "Inexistant"	46 21 22 11	64 20 12 4
	Note moyenne/10	6,42	7,45
Recourbement	Bon Moyen Insuffisant	44 36 20	63 28 9
	Note moyenne/10	6,30	7,34



Ce tableau montre que le mascara B est au total nettement préféré au mascara A.

Exemple 12 : (Comparatif)

On compare la rémanence à l'eau de  
5 différents mascaras.

Le test effectué est basé sur le fait que l'énergie des ultrasons transmise par l'eau engendre, sur le cil maquillé, des cavitations qui ont pour effet de le nettoyer. L'intérêt de cette technique,  
10 par rapport à l'action d'un courant d'eau sur le cil, réside dans sa rapidité.

Le mode opératoire général est le suivant :  
5 cils humains d'une même personne sont fixés par leur racine à une plaque de carton. Les cils sont maquillés  
15 manuellement avec un mascara et ils sont mis à sécher pendant 15 minutes. Ensuite, ils sont immergés dans une cuve remplie d'eau et soumis aux ultrasons pendant 5 minutes, puis pendant 7 autres minutes. Des photographies sont prises avant le maquillage, juste avant  
20 l'immersion et au bout des 10 minutes d'immersion. Un agrandissement des clichés suivi d'une étude planimétrique permet, par comparaison, de connaître la perte du mascara au bout de 10 minutes.

On soumet à ce test les mascaras A et B tels  
25 que définis à l'exemple 10, et un mascara C (selon l'invention), dans lequel la solution d'hydrolysate de kératine à 13 % en poids de matières sèches du mascara B est remplacée par une solution aqueuse à 3 % en poids de matières sèches d'un copolymère  
30 (hydroxyéthylcellulose quaternisée/polymère acrylique) (rapport pondéral 1/5). On mesure le pourcentage P de perte de mascara sur des cils immergés dans une cuve à ultrasons pendant 10 minutes suivant la procédure expérimentale ci-dessus définie. Les résultats sont  
35 consignés dans le tableau ci-après :

Mascara	P
A	45
B	23
C	18

	Constituants	D	E
	Cire de paraffine	22,0	24,20
	Acide stéarique	3,0	3,30
	Amidon	1,0	1,1
5	Oxyde de fer	5,0	5,5
	Isoparaffine	48,50	53,50
	Montmorillonite	10,0	10,9
	Pyrrolidone carboxylate de chitosonium vendu		
10	sous la dénomination "KYTAMER PC" par la société "AMERCHOL"	1,50	1,50
	Eau	9,00	-

La comparaison de photographies au micro-  
 15 scope d'une couche de mascara D et de mascara E montre  
 que le mascara D est une pâte souple homogène, tandis  
 que le mascara E est hétérogène et présente des grains  
 durs de polymère filmogène non solubilisé.

REVENDICATIONS

- 1 - Composition résistante à l'eau, pour le revêtement des cils, contenant au moins une cire, au moins un agent de consistance, et au moins un solvant organique volatil, caractérisée par le fait qu'elle contient, en outre, une solution aqueuse d'au moins un polymère filmogène hydrosoluble.
- 5
- 2 - Composition selon la revendication 1,

6 - Composition selon la revendication 5,  
caractérisée par le fait que la (ou les) cire(s) est

1 à 12, caractérisée par le fait qu'elle contient jusqu'à 20 % en poids, par rapport au poids total de la composition, d'au moins un pigment choisi dans le groupe formé par les pigments minéraux, les pigments organiques, les pigments nacrés et les pigments enrobés.

14 - Composition selon l'une des revendications 1 à 13, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un additif classique dans les compositions de maquillage pour les cils, choisi dans le groupe formé par les adoucissants, les conservateurs, les séquestrants, les parfums, les épaississants, les huiles, les silicones, les agents de cohésion, les polymères non-filmogènes, les agents alcalinisants ou acidifiants, les vitamines et les acides aminés.

15 - Procédé de préparation d'une composition selon l'une des revendications 1 à 14, caractérisé par le fait que :

dans une première étape on mélange les

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/FR 91/00142

## I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, indicate all) \*

According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC

Int.Cl.<sup>5</sup> A 61 K 7/032, A 61 K 7/48, A 61 K 7/06

# ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.

FR 9100142  
SA 45482

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report.  
The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 22/05/91  
The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.


Patent document cited in search report.	Publication date	Patent family member(s)	Publication date	
GB-A- 2216797	18-10-89	AU-A-	3249689	12-10-89
		BE-A-	1001765	27-02-90
		DE-A-	3911197	26-10-89
		FR-A-	2629713	13-10-89
		JP-A-	2204405	14-08-90
		NL-A-	8900858	01-11-89
-----				
GB-A- 2124081	15-02-84	CA-A-	1204061	06-05-86
-----				
FR-A- 2528699	23-12-83	LU-A-	84210	07-03-84
		AU-B-	559588	12-03-87
		AU-A-	1586183	22-12-83
		BE-A-	897050	15-12-83
		CA-A-	1208832	29-07-86
		CH-A-	658186	31-10-86
		DE-A-	3321650	22-12-83
		GB-A, B	2123290	01-02-84
		JP-A-	59007107	14-01-84
		NL-A-	8302171	16-01-84
		US-A-	4871536	03-10-89
-----				
GB-A- 2167301	29-05-86	FR-A-	2573305	23-05-86
		AU-B-	578767	03-11-88
		AU-A-	5026685	29-05-86
		BE-A-	903669	20-05-86
		CA-A-	1253083	25-04-89
		CH-A-	666615	15-08-88
		DE-A, C	3541008	22-05-86
		JP-C-	1585861	31-10-90
		JP-B-	2012923	30-03-90
		JP-A-	61171412	02-08-86
		NL-A-	8503200	16-06-86
-----				

FORM P0479



# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale N° PCT/FR 91/00142

<b>I. CLASSEMENT DE L'INVENTION</b> (si plusieurs symboles de classification sont applicables, les indiquer tous) <sup>7</sup>		
Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB		
CIB <sup>5</sup> : A 61 K 7/032, A 61 K 7/48, A 61 K 7/06		
<b>II. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTÉ</b>		
Documentation minimale consultée <sup>8</sup>		
Système de classification	Symboles de classification	
CIB <sup>5</sup>	A 61 K	
Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où de tels documents font partie des domaines sur lesquels la recherche a porté <sup>9</sup>		
<b>III. DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS</b> <sup>10</sup>		
Catégorie <sup>*</sup>	Identification des documents cités, <sup>11</sup> avec indication, si nécessaire, des passages pertinents <sup>12</sup>	N° des revendications visées <sup>13</sup>
X	GB, A, 2216797 (L'OREAL) 18 octobre 1989 voir page 1, ligne 1 - page 11, ligne 28; exemple 1 --	1-5,7-11
X	GB, A, 2124081 (L'OREAL) 15 février 1984 voir le document en entier --	1-5,7-11
X	FR, A, 2528699 (L'OREAL) 23 décembre 1983 voir page 1, ligne 3 - page 24, ligne 30; exemple 7; revendications 1-5 --	1-5,7-11
X	WPI, File Supplier, AN = 83-829918, Derwent Publications Ltd, (Londres, GB), & JP, A, 58180412 (KOBAYASHI KOSEI K.K.) 21 octobre 1983 voir le résumé --  ./.	1-5,7-11
<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="width: 48%;"> <p><sup>*</sup> Catégories spéciales de documents cités: <sup>11</sup></p> <p>« A » document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent</p> <p>« E » document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date</p> <p>« L » document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)</p> <p>« O » document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens</p> <p>« P » document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée</p> </div> <div style="width: 48%;"> <p>« T » document ultérieur publié postérieurement à la date de dépôt international ou à la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention</p> <p>« X » document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive</p> <p>« Y » document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier.</p> <p>« &amp; » document qui fait partie de la même famille de brevets</p> </div> </div>		
<b>IV. CERTIFICATION</b>		
Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale	
18 avril 1991	30.05.91	
Administration chargée de la recherche internationale	Signature du fonctionnaire autorisé	
OFFICE EUROPEEN DES BREVETS	 Danielle van der Haas	

III. DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS		(SUITE DES RENSEIGNEMENTS INDICUÉS SUR LA DEUXIÈME FEUILLE)
Catégorie *	Identification des documents cités, avec indication, si nécessaire, des passages pertinents	N° des revendications visées
X	<p>GB, A, 2167301 (L'OREAL)  29 mai 1986  voir page 1, ligne 1 - page 4, ligne 39;  exemple 2</p> <p>-----</p>	1-5,7-11

**ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE  
RELATIF A LA DEMANDE INTERNATIONALE NO.**

FR 9100142  
SA 45482

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche internationale visé ci-dessus.  
Lesdits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du 22/05/91  
Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
GB-A- 2216797	18-10-89	AU-A- 3249689	12-10-89
		BE-A- 1001765	27-02-90
		DE-A- 3911197	26-10-89
		FR-A- 2629713	13-10-89
		JP-A- 2204405	14-08-90
		NL-A- 8900858	01-11-89
GB-A- 2124081	15-02-84	CA-A- 1204061	06-05-86
FR-A- 2528699	23-12-83	LU-A- 84210	07-03-84
		AU-B- 559588	12-03-87
		AU-A- 1586183	22-12-83
		BE-A- 897050	15-12-83
		CA-A- 1208832	29-07-86
		CH-A- 658186	31-10-86
		DE-A- 3321650	22-12-83
		GB-A, B 2123290	01-02-84
		JP-A- 59007107	14-01-84
		NL-A- 8302171	16-01-84
		US-A- 4871536	03-10-89
GB-A- 2167301	29-05-86	FR-A- 2573305	23-05-86
		AU-B- 578767	03-11-88
		AU-A- 5026685	29-05-86
		BE-A- 903669	20-05-86
		CA-A- 1253083	25-04-89
		CH-A- 666615	15-08-88
		DE-A, C 3541008	22-05-86
		JP-C- 1585861	31-10-90
		JP-B- 2012923	30-03-90
		JP-A- 61171412	02-08-86
		NL-A- 8503200	16-06-86

EPO FORM P0472

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/82